新規1-アミノピラゾロ [2, 3-a] ピリミジン 誘導体の製造法

特 顧 昭 37-42040

出 顧 日 昭 37.9.24

発明者 高見沢映

茨木市下穂積 73の6

西宮市大森町 128

出 頤 人 塩野袋製薬株式会社

大阪市東区道修町3の12

代 表 者 武田健一

代理 人 弁理士 青山葆

発明の詳細な説明

Ī

本発明は新規 7ーアミノピラゾロ [2,3-a] ピリミシン、ことに 6位にフエニル基を有する 7 ーアミノピラゾロ [2,3-a] ピリジン誘導体の製造法に関し、その要旨は 2ーアセチルー2 ーフエニルアセトニトリルと3ーアミノピラゾール類とを縮合させる点にある。本発明方法は次式によつて示される。

「式中、RおよびR'は水素またはアルキル基を表わす。」本反応においては式 「で表わされる 2 ー アセチルー 2 ー フェニルアセトニトリルと式 『で表わされる 3 ー アミノピラゾール類が原料として使用されるが、後者は式示の通り 3 ー アミノピラゾールのほか 4 位および 5 位の全部または一部がアルキル基によって置換された 3 ー アミノピラゾールである。

本発明方法実施に際しては、上記両原料物質をアルカノールその他の非反応性有機溶媒中であるいはまた無溶 媒下に加熱または室温下に反応させればよいが、この際 緩和な条件下、ことに中性の媒質中で反応させるときに は一旦中間体 1/

を単離することが出来る。

本反応において原料物質「および」から直接目的物質 『を得るためにもあるいは』を閉環させて』とするため にも触媒を使用することが必要である。触媒としては塩 酸、硫酸のごとき鉱酸の使用が普通である。

目的物質』はすべて新規物質であり、抗炎症作用また は解熱作用を有し、医薬として有用である。

実施例 1

3ーアミノー4,5ージメチルピラゾール2.0 8と2ーアセチルー2ーフエニルアセトニトリル2.9 8を無水エタノール10㎡に溶解し、エタノール塩酸を加えて塩酸酸性として7.5時間加熱環流する。減圧濃縮し、残渣に水を加え、炭酸カリウムで中和すれば2,3,5ートリメチルー6ーフエニルー7ーアミノピラゾロ〔2,3ーa〕ピリミジン4.35 8を得る。アセトンより再結晶すればmp 193~196℃の無色針晶となる。

元素分析 C₁₅ H₁₅ N₄

計算值 C. 71.40; H. 6.39; N. 22.21

奥測値 O. 71.59; H. 6.51; N. 22.18

本品の塩酸塩はメタノールーエーテルより再結晶すればmp 293 ℃ (dec.)の無色板晶となる。

元索分析 O₁₅ H₁₀ N₄ • HCℓ • 2 H₂ O

計算值 C. 55.50 : H. 6.50 : N. 17.25

実測値 C, 55.39; H, 6.63; N. 17.93

実施例 2

3-アミノー4ーメチルー5-エチルピラゾール・酢酸塩30gを無水エタノール10元に溶解し、これに2-アセチルー2-フエニルアセトニトリル2.57 gを少量ずつ加える。これに冷却下に32%エタノールー塩酸8元を加え、6.5時間還流する。前例同様に処理して2-エチルー3,5-ジメチルー6-フエニルー7-アミノピラゾロ[2.3-a]ピリミジン4.2gを得る。メタノールより再結晶すればmp 189~191 との無色柱晶となる。

元素分析 C₁₈ H₁₈ N₄

計算值 O, 72.15; H. 6.81; N. 21.04

実測値 C. 72-04 : H, 6-90 : N. 21-21

本品の塩酸塩はメタノールより再結晶すればmp 265 ~ 266 ℃の無色針晶となる。

元素分析 C₁₀ H₁₈ N₄ • HOℓ

計算値 C. 63.50; H. 6.32; N. 18.80

奥測値 O. 63 85; H. 6.54; N. 18.54

特許請求の範囲

1 式

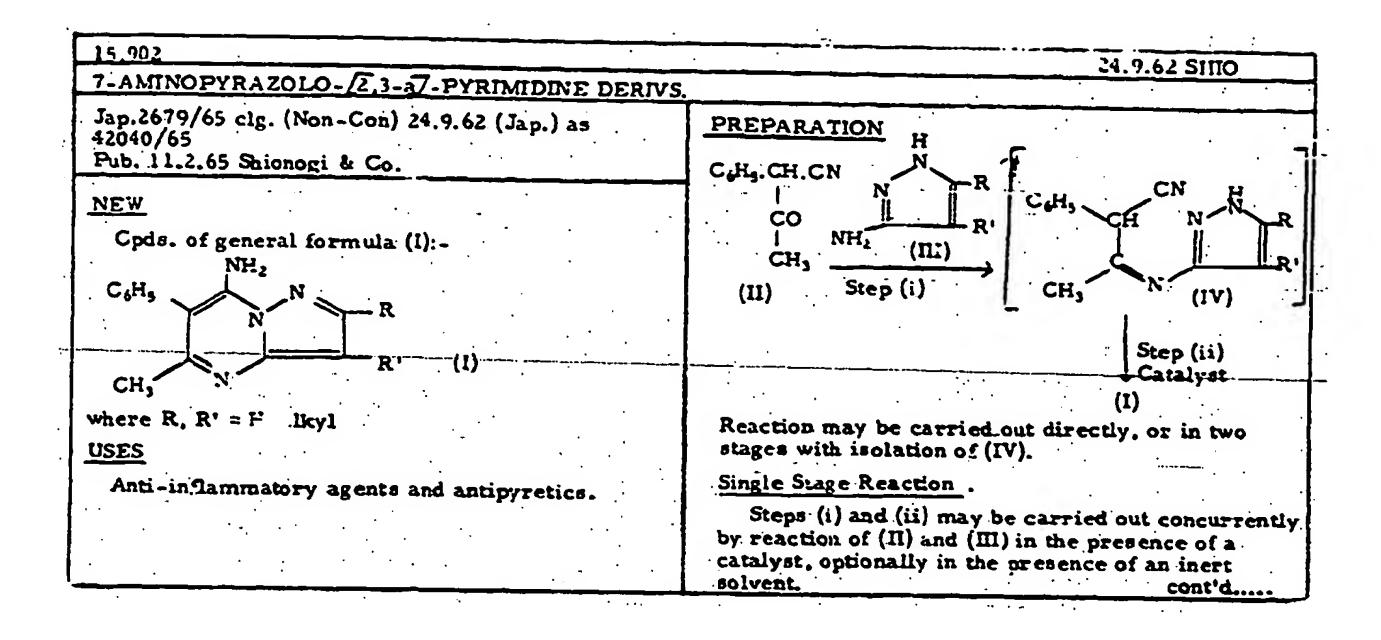
なる 2 一アセチルー 2 ーフエニルアセトニトリルと、 一般式

[式中、RおよびR/は水素またはアルキル基を表わす。]

なる 3 一アミノピラゾ*ール*を鉱酸酸性媒質中で反応させ て

一般式

[式中、RおよびRは前記の通りとする。] なる化合物を得ることを特徴とする新規 7ーアミノピラ ソロ [2.3-a] ピリミジン誘導体の製造法。



Pref. catalysts are mineral acids, e.g. HCl, H₂SO₄. Solvent may be an alkyl alcohol.

Two Stage Reaction

Step (i) Reaction carried out in presence of an inert, neutral solvent

Step (ii) Reaction carried out in presence of a catalyst, pref. a mineral acid, HCl, H₂SO₄ etc.

EXAMPLE

Prepn. of (I; R=R'=CH₂)

Soln. of (II) (2.9 g.) and (III; R=R'=CH₃) (2.0 g.) in EtOH (10 ml.) is acidified with ethanolic HCl, and soln. then refluxed 7.5 hr. Mixture is evapd., and the residue tritucated with H₂O and basified (K₂CO₃). Solid (4.35 g.) is collected and recryst. (Me₂CO) to afford (I; R=R'=CH₃), m.p. 193-196°. The hydrochloride has m.p. 293° (decomp.) (from MeOH-Et₂O).

15,902